PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2002-285092

(43)Date of publication of application: 03.10.2002

(51)Int.CI.

C09D201/00 C09D 7/12

(21)Application number: 2001-085557

(71)Applicant: KANSAI PAINT CO LTD

(22)Date of filing:

23.03.2001

(72)Inventor: KUWANO EIJI

HARA YOSHINORI NAKAI NOBORU

(54) COATING COMPOSITION CONTAINING ANTICORROSIVE AGENT

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a coating composition free from a harmful metal such as lead, chromium or the like and being nontoxic or low toxic and excellent in rust proofing characteristic.

SOLUTION: The coating composition composes a tetracycline of formula 1 and/or a salt of a tetracycline of formula 2 (wherein R1 is H, CI, (CH3)2N; R2 is H, OH; R3 is H, CH3; R4 is H, OH; R5 is H, C5H10N; X is HCI, RCOOH, RnPO4, H2SO4, RSO3; R is H or a 1-5C hydrocarbon group, n is an integer of 1-3).

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開發号 特開2002-285092

(P2002-285092A)

(43)公顷日 平成14年10月3日(2002.10.3)

(51) Int.CL? C 0 9 D 201/00 7/12

FI

ラーマコード(参考)

C 0 9 D 201/00 7/12 4 J 0 3 8

密査部水 未請求 語求項の数4 OL (全 7 四)

(21)出職番号	特顧2001-85557(P2001-85557)	(71)出廢人	000001409	
			関西ペイント株式会社	
(22)出題日	平成13年 3 月23日(2001. 3, 23)		吳麻原尼崎市神橋町33卷1号	
		(72)発明者	桑野 英治	
			神奈川県平塚市東八幡4丁目17番1号	j j
			西ペイント株式会社内	
		(72) 発明者	駅 義則	
			神奈川県平塚市東八幡4丁目17番1号 및	E .
			西ペイント株式会社内	
		(72) 発明者	中非 昇	
			神奈川県平塚市東八幡4丁目17番1号 図	H
			西ペイント株式会社内	
			最終頁に統	<

(54) 【発明の名称】 防鯖剤を含有する塗料組成物

織別記号

(57)【要約】 (修正有)

【課題】 鉛やクロムなど有害金属を含まず、無毒性~ 低毒性の防食性良好な塗料組成物を提供する。

【解決手段】 一般式1のテトラサイクリン類。及び/ 又は一般式2のテトラサイクリン類の塩を含有する塗料 組成物。

(1) (2)

 $(R_1 = H, C_1, (CH_3)_2 N_0 R_2 = H, OH_0$ $R_3 = H$, CH_3 , $R_4 = H$, OH, $R_5 = H$, $C_5 H$ 1 . N. Xtt. HCI, RCOOH, R. PO. H. SO.、RSO。R=H. 又はR=C1~C5の炭化 水素量、n=1~3の整数)

特闘2002-285092

2

* (式中、R: = H, C!、(CH;) 2 N、R2 = H,

C。H. 。Nから選ばれる元素、又は化合物)

OH. $R_3 = H$, CH_3 . $R_4 = H$, OH, $R_5 = H$,

【請求項2】 以下の標道式(2)で示されるテトラザ

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記、構造式(1)で示されるテトラサ イクリン類を含有する塗料組成物。

【化1】構造式(1)

(式中、R:=H, C1、(CHs)2N、R2=H, OH. $R_5 = H$. CH_5 . $R_4 = H$. OH, $R_5 = H$, C。H.。Nから選ばれる元素、又は化合物、Xは、H C1. RCOOH, R. PO4, H2 SO4, RSO5 、R=H. 又はR=Cが1~5の炭化水素基、n=1 ~3の整数)

【請求項3】 テトラサイクリン領が、テトラサイクリ ンであるところの請求項1記載の塗料組成物。

【請求項4】 テトラサイクリン領の塩が、テトラサイ 30 クリンの塩酸塩であるところの請求項2記載の塗料組成

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の届する技術分野】 本発明は、テトラサイクリ ン類、及び/又はテトラサイクリン類の塩を塗料組成物 中に含有する。無公害又は低公害の防食性に優れた塗料 組成物に関する。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】 有機 40 溶削型塗料組成物、又は水性塗料組成物で使用される防 錆顔料や防錆削としては、従来から、鉛系(例えば、鉛 丹。塩基性けい酸鉛、シアナミド鉛、鉛酸カルシウム、 酢酸鉛など)、クロム系(例えば、ジンククロメート、 ストロンチウムクロメートなど)が公知である。

【0003】しかしこれらの防錆顔斜、防錆剤は非常に 有害な物質であり、公害対策上や人体への影響から使用 には問題がある。有毒である鉛化合物やクロム化合物に 代わる、無毒性又は低毒性の防錆顔料、防錆剤について 研究されているが、前述の鉛化合物やクロム化合物ほど 50 類の塩を含有する塗料組成物、

の防論能を有するものを見出せず、また、防錆能を有す るものは一部の樹脂系塗料組成物に対して貯蔵安定性や

経時安定性を低下させるなど、改善すべき問題点が残さ

れていた。 [0004]

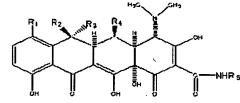
【課題を解決するための手段】 本発明者らは 鉛やク ロムなどの有害金属を含まず、無毒性、又は低毒性の防 錆削を見い出すべく鋭意検討を重ねた結果、テトラサイ クリン類、及び/又はテトラサイクリン類の塩を塗料組 成物中に添加することにより、上記問題点を解決できる ことを見い出し、本発明を完成するに至った。

【0005】即ち、本発明は、

下記、構造式(1)で示されるテトラサイクリン 1. 類を含有する塗料組成物。

[0006]

【化3】 機造式(1)



【0007】(式中、R:=H, C1、(CH₃) 2 N. R2 = H. OH, R3 = H, CH3, R4 = H, OH、Rs = H、Cs Hi 。Nから遺ばれる元素、又は 化合物)

2. 以下の構造式(2)で示されるテトラサイクリン

http://www4.ipdl.jpo.go.jp/tjcontenttrns.ipdl?N0000=21&N0400=image/gif&N0401=/...

(3)

特闘2002-285092

[0008]

(式中、R, = H, C!、(CH,) 2 N, R2 = H, OH, R3 = H, CH, R4 = H, OH, R5 = H, C3 H, Nから選ばれる元素、又は化合物、Xは、HC1、RCOOH、R3 PO4、H2 SO4、RSO5、R=H、又はR=Cが1~5の炭化水素基、n=1~3の整数)

3

テトラサイクリン類が、テトラサイクリンであるところの1項記載の塗料組成物、

4. テトラサイクリン類の塩が、テトラサイクリンの 塩酸塩であるところの2項記載の塗料組成物、に関す る。

[0009]

【発明の実施の形態】 以下、本発明組成物について詳細に説明する。本発明は、塗料組成物にテトラサイクリン類、及び/又はテトラサイクリン類の塩を防錆剤として適用したことに関する。

【0010】基本構造として、テトラサイクリン類、及びテトラサイクリン類の塩は以下のような一般式で表され、1~12aにおける各位を置換基により化学修飾することにより種々の化合物が存在する。

[0011]

【化5】一般式

【0012】本発明に用いるテトラサイクリン類の構造は、以下の構造式(1)で示される。

{0013}

【化6】樽造式(1)

【0014】(式中、R₁=H, C1、(CH₅) 2 N. R₂=H, OH、R₅=H, CH₅、R₆=H, OH, R₅=H, C₅H₁ N から選ばれる元素、又 は化合物)。

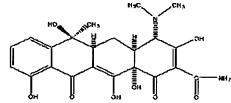
【① 0 1 5】詳しくは、R₁ = H、R₂ = OH、R₃ = CH₃、R₄ = OH、R₅ = Hであるオキシテトラザイクリン、R₁ = CI、R₂ = OH、R₃ = CH₃、R₄ = H、R₅ = Hであるクロルテトラサイクリン、R₁ = H、R₅ = Hであるクロルテトラサイクリン、R₁ = H、R₅ = Hであるデトラサイクリン、R₁ = CI、R₂ = OH、R₅ = H、R₄ = H、R₅ = Hであるデメテルクロルテトラサイクリン、R₁ = H、R₂ = OH、R₃ = CH₃、R₄ = H、R₅ = C₅ H₁ o Nであるロリテトラサイクリン、R₁ = H、R₂ = H、R₃ = CH₃、R₄ = OH、R₅ = Hであるドキシサイクリン、R₁ = H、R₅ = Hであるドキシサイクリン、R₁ = H、R₅ = Hであるミノサイクリン、R₁ = H、R₂ = H、R₃ = CH₃、R₄ = OH、R₅ = Hであるメタサイクリンが挙げられる。

30 【0016】上記の化合物の中でも、特に、R₁ = H、R₂ = OH、R₃ = CH₃ R₄ = H R₅ = Hである 構造式(3)で示されるテトラサイクリン(C₂ H 2 · N₂ O₆)が動食性に効果がみられる。

[0017]

40

【化7】構造式(3)



また、構造式(4)で示されるテトラサイクリン類の塩 酸塩は、水に溶けやすく水性塗料組成物中でも安定に用 いることができる。

[0018]

【化8】標造式(4)

10

(4)

[00] 19] (式中、R₁=H, C1、(CH₃) 2 N. R₂=H, OH、R₃=H, CH₃、R₄=H, OH, R₃=H, C₃H₁ のから週ばれる元素。又は 化合物)。

【0020】他に、その他のテトラサイクリン類としては、6-αーペンジルチオメチレンテトラザイクリン、テトラサイクリンの2-ニトリロ類似体、テトラサイクリンの111ーのークルオルー6ーデメチルテトラサイクリン、又は11-αークロテトラサイクリン、4ーデジメチルアミノテトラサイクリン、4ーデジメチルアミノーフークロロテトラサイクリン、4ーヒドロキシー4ーデジメチルアミノテトラサイクリン、5a、6ーアンヒドロー4ーヒドコキシー4ーデジメチルアミノテトラサイクリン、6ーデメチルー6ーデオキシー4ーデジメチルアミノテトラサイクリン、チルアミノテトラサイクリン、チルアミノテトラサイクリン等が挙げられる。

【0021】上記、構造式(1)で示されるテトラサイクリン領、及び/又は構造式(2)で示されるテトラサイクリン領の塩を配合できる塗料組成物は、特に制限なしに、従来から公知の塗料組成物を選択して使用することができる。

【0022】具体的には、有機溶剤型塗料組成物、又は 水性塗料組成物が挙げられる。場合によっては、粉体塗料などにも配合することが可能である。

【10023】有機溶剤型塗料組成物に、テトラサイクリン類。テトラサイクリン類の塩を配合する場合についてであるが、塗料組成物中の有機溶剤に溶解可能であれば 塗料組成物の作成時に基体樹脂や硬化剤と共にに配合したり、製造した塗料組成物中に有機溶剤とともに溶解して添加することも可能である。

【0024】有機溶剤に一部溶解又は不溶解のものは、 塗料作成時に基体制脂や硬化剤と共に配合するか。他 に、分散制脂、その他の顔料、添加剤等とともに分散 し、顔料ペーストとして使用することもできる。

【① 0 2 5 】 有機溶剤型塗料組成物としては、具体的に は、アクリル樹脂系塗料。アルキド樹脂系塗料。ポリエ ステル系塗料。エボキシ樹脂系塗料。アミン樹脂系塗料 (メラミン樹脂。ペンゾグアナミン樹脂、尿素樹脂並び にアミン化合物のメチロール化物、アルキルエーテル化 物を用いた塗料系)、セルロース誘導体塗料(ニトロセ 50 防錦旗料が挙げられる。

ルロースラッカー、アセチルセルロースラッカー。アセチルプチルセルロースラッカー、エチルセルロースラッカーなど)、ウレタン樹脂系塗料、塩化ビニル樹脂系塗料。スチレンープタジエン樹脂系塗料。塩化ビニルオルガノゾル塗料などが挙げられる。

【0026】本発明で使用する有機溶剤型塗料は、非架 衡型(ラッカータイプのように溶剤が揮発することにより塗膜を形成する。)、又は架橋型のいずれのタイプに おいても、特に制限なしに使用することができる。

【0027】業橋型タイプとしては、熱硬化型塗料組成物、常温硬化型塗料組成物のいずれにおいても使用でき、熱硬化型塗料組成物は、例えば、水酸基含有樹脂 (アクリル樹脂、エポキン樹脂、ボリエステル等) / 硬化剤 (アミノ樹脂、ブロック化ポリイソシアネート化合物)、ボリカルボン酸樹脂/エポキン樹脂硬化剤、エボキシ樹脂/ボリカルボン酸硬化剤など、従来から公知の契橋型タイプが使用できる。

【0028】との有機溶剤型塗料組成物で使用する溶剤は、塗料種によって適宜選択すれば良いが、具体的には、炭化水素系(ヘキサン、ヘフタン等)、アルコール系(プロパノール、ブタノール等)、エーテル系(エチルセロソルブ、ブチルセロソルブ、ジエチレングリコールモノエチルエーテル等)、ケトン系(アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン等)、エステル系(酢酸エチル、酢酸プロビル、酢酸プチル、酢酸セロソルブ等)等が使用できる。

【0029】また、有機溶剤型塗料組成物中の有機溶剤の含有量は、有機溶剤型塗料組成物の総重量に対して約 10~95重量%、好ましくは約20~90重量%が良い。また必要に応じて、流動調整剤、可塑剤、硬化触媒、表面調整剤、無外線吸収剤、光安定剤、顔料ベースト等も配合できる。

【0030】上記、顔料ペーストの顔料としては、従来のものを制腹なしに使用でき、例えば、酸化チタン、カーボンブラック、亜鉛費、ベンガラ、アルミニウムペースト、パール粉、グラファイト、MIO、銅フタロシアニンブルー、キナクリドンレッドなどの無機や有機着色顔料、クレー、マイカ、パリタ、タルク、炭酸カルシウム、シリカなどの体質顔料;他に、リン酸亜鉛、モリブデン酸亜鉛、亜鉛末、リン酸鉄、ビスマス化合物などの防鏡顔料が挙げられる。

【0031】テトラザイクリン領、及び/又はテトラザイクリン領の塩の塩料組成物への配合量としては、樹脂の固形分置100重量部に対して0.01~50重量部、好ましくは0.05~30重量部が良い。添加置が0.01重量部未満では防食性に効果がなく、また50重量部を越えると有機溶剤型塗料組成物の安定性を損なうので好ましくない。

7

【0032】次に、水性壁料組成物に、テトラサイクリン類、及び/又はテトラサイクリンの塩を適用する場合について、以下に説明する。

【 0 0 3 3 】 構造式 (1) で示されるテトラザイクリン 類は、その化合物により水への溶解性は異なるが、一般 的に水に一部溶解か不溶解であることから、塗鉢作成時 に基体制脂や硬化剤と共に配合するか、他に、分散制 脂、その他の顔斜、添加剤等とともに分散し、顔斜ペー ストとして使用する。

【0034】構造式(2)のテトラサイクリン類の塩は、水やアルコールなどの溶剤に溶けやすく、水分散樹脂やエマルション中に溶解して水性塗料組成物に添加することも可能である。

【0035】これらのテトラサイクリン類や、テトラサイクリン類の塩は、毒性が少なく、むしろ薬品として使われるいことが多いため、塗料配合時などは容易に扱うことができる。

【0036】水性塗料組成物は、従来から公知の水溶解型、水分散型、エマルション型のもので、アニオン型、カテオン型、ノニオン型が使用できる。また、添加量としては、樹脂固形分量100重量部に対して0.01~50重量部、好ましくは0.05~30重量部が良い。添加量が0.01重量部未満では防食性に効果がなく、また50重量部を越えると塗料の安定性を損なうので好ましくない。

【0037】水性塗料組成物としては、具体的には、アクリル衛脂系塗料、アルキド衛脂系塗料、ボリエステル系塗料、エボキン衛脂系塗料、アミノ樹脂系塗料(メラミン樹脂、ベンゾグアナミン衛脂、尿素衛脂並びにアミン化合物のメチロール化物、アルキルエーテル化物を用いた塗料系)、ウレタン樹脂系塗料、塩化ビニル樹脂系塗料、乙ラ素樹脂系塗料、酢酸ビニル樹脂系塗料、スチレンーブタジエン衛脂系塗料などが挙げられる。

【0038】また、塗料組成物中の水の含有量は約10~95重量%。好ましくは約20~90重量%が良い。また必要に応じて、流動調整剤、可塑剤、硬化触媒、表面調整剤、紫外線吸収剤。顔料ペーストなどを配合し水性塗料組成物が作成される。

【0039】上記、顔料ベーストに使用される顔料としては、有機溶剤型塗料組成物同様に、従来のものを制限なしに使用でき、例えば、酸化チタン、カーボンブラック、亜鉛黄、ベンガラ、アルミニウムベースト、パール粉、グラファイト、MIO、銅フタロンアニンブルー、

キナクリドンレッドなどの無機や有機着色顔料:クレー、マイカ、バリタ、タルク、炭酸カルシウム。シリカなどの体質顔料:はかにリン酸亜鉛。モリブデン酸亜鉛、亜鉛末、リン酸鉄などの防錆顔料などが挙げられる。

【① 0 4 0 】また、上記した有機溶剤型塗料組成物や水 性壁料組成物以外にも、無溶剤型液状塗料、活性エネル ギー線硬化型や粉体塗料も使用するととができる。上 記、塗料組成物は、アルミニウム、鉄鋼、亜鉛、鍔、 10 銅、ステンレスなどの金属基材、特化鉄鋼基材に塗布 し、次いで室温、加熱を行うことによって硬化塗機を形成した場合良好な防食性を示す。

【0041】また鉄銅表面に亜鉛、錫、アルミニウム、 クロムなどをメッキしたメッキ処理金属基材、鉄鋼など の表面をクロム酸、リン酸などで処理した化成処理金属 基約なども用いることができる。

【0042】塗料組成物の塗装方法は、例えば、刷毛塗り、スプレー吹き付け塗り、ローラー塗り、浸渍塗り、静電筋体塗装、電音塗装などの手段で基材表面に塗布することができる。塗布置は塗料種、塗装手段、使用目的などによって異なるが、一般には約り、1~500μmの範囲である。

【0043】塗購の乾燥は、塗料組成物のタイプに応じて条件を選択することができる。例えば、水酸基含有アクリル制脂を基体制脂とし、(ブロック化)ポリイソシアネート化合物、又はアミノ制脂を架橋削として含有するアクリル制脂系塗料組成物は、80°C~250°Cで、

10秒間~120分間程度で十分と考える。

[0044]

15 【発明の効果】 本発明は、テトラサイクリン類、及び /又はテトラサイクリン類の塩を塗料組成物中に配合することにより、防食性に優れた硬化塗膜を形成することができ、無公害型塗料における防錆剤として有害金属である鉛やクロムに代わる効果もある。

【0045】テトラサイクリン類や、テトラサイクリン類の塩が優れた防錆作用を発揮する理由は、金属部材から溶出してきたFe[®]・ Al[®]・ Zn[®]・ などの金属イオンとテトラサイクリン類やテトラサイクリン類の塩とがキレート化して金属表面に折出することにより、30表面に不動体化膜を形成させ腐食を抑制する効果、及び塗膜外面から侵入してきた腐食因子の酸素イオン、塩素イオンなどをキャッチし、これらの腐食因子が壁膜と金属部材との界面へ移行するのを防ぐことによる腐食抑

[0046]

【実施例】 以下、実施例を挙げて本発明をさらに詳細に説明する。本発明はこれによって限定されるものではない。尚、「部」及び「%」は「重量部」及び「重量%」を示す。

50 【0047】顔斜ペースト(A)の製造例

制に効果があると考えられる。

報律混合容器に アクリディックA801 (大日本インキ化学株式会社製、商品名、アクリル樹脂)100部に、JR-701 (テイカ株式会社製、商品名、チタン白)80部、タンカル200 (竹原化学社製、商品名、炭酸カルシウム)20部、テトラサイクリン5部、キシレン系溶剤を加え、卓上サンドミルを用いて60分間分散し、有機溶剤型塗料組成物用の固形分30重置%の顔料ベースト(A)を得た。

【0048】顔料ベースト(B)の製造例 テトラサイクリンの塩酸塩を5部加える以外は、顔料ベ 10 ースト(A)の製造例と同様の操作にて、有機溶剤型塗料組成物用の固形分30重量%の顔料ベースト(B)を 得た。

【00049】<u>顔料ペースト(C)の製造例</u> 上記、製造例において、テトラサイクリン類、及びテト ラサイクリン類の塩を配合しない以外は、同様の操作に* * て有機溶剤型塗料組成物用の固形分3 () 重置%の顔料ペースト(C)を得た。

19

【0050】顔斜ペースト(D)の製造例

競拌混合容器にBYK-184(ビックケミー社製、顔料分散剤)10部に、JR-701(テイカ社製、商品名、チタン白)80部、タンカル200(竹原化学社製、商品名、炭酸カルシウム)20部、テトラサイクリン 5部、脱イオン水を加え、卓上サンドミルを用いて60分間分散し、水性量料組成物用の固形分30宣置%の顔料ペースト(D)を得た。

【0051】顔斜ペースト(E)の製造例

顔斜ペースト(D)の製造例において、テトラサイクリンを配合しない以外は同様の操作にて、顔料ペースト(E)を得た。

[0052]

【表1】

表 網外~~小配台

ベール種	有機的理學學科學學學			大小・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	
資料ペークト	(A)	(ED)	(3)	(D)	(E)
アプリティックASO1	100	100	100		
BYK-184				10	10
タンカル200				20	20
JR-701	20	30	20	- 60	60
萨斯州	テトラサイジル	テトラサイグル の域的技	-	デトラサイクリン	_
	5	5		5	
态煤	キシレン系		脱れずっ水		

数值团形分重量部

料用の水性エマルションを得た。

【0053】水性エマルションの製造例

反応容器に脱イオン水140部、「Newcol-7075F」 (日本乳化剤社製、雰面活性剤、固形分30%)2.5 部、及びモノマー複合物(メチルメタクリレート55 部、スチレン8部、カーブチルアクリレート9部、2-ヒドロキシエチルアクリレート5部、1,6-ヘキサンシオールジアクリレート2部及びメタクリル酸1部)の内の1部を加え、窒素気流中で機律複合し、60°Cで3% 過磁酸アンモニウム3部を加えた。

【0054】次いで、80℃に昇温させて前記モノマー 混合物の残りの79部、「Newcol-7075F」2.5部。 3%過硫酸アンモニウム4部及び脱イオン水42部から 40 と記 なるプレエマルションを4時間かけて定置ポンプを用い て反応容器に加え、添加終了後1時間熱成を行った。 【0055】さらにこの中に、80℃でモノマー混合物 (メチルメタクリレート5部、nープチルアクリレート 7部、2-エチルヘキシルアクリレート5部、メタクリ ル酸3部及び「Newcol-7075F」0.5部)20.5部 と、3%過硫酸アンモニウム4部とを同時に1.5時間 かけて並行論下し、添加終了後1時間熱成し、脱イオン 水を加え、ジメチルエタノールアミンでp日7.5に調 整し、平均粒子径約0.1μm、固形分35%の水栓塗 50 す。

) 【0056】実施例1

織料混合容器に顔料ペースト(A) 3部、〇百畳/N 〇〇量=1/1となるようにスミジュールN3300 (住友バイエルウレタン社製、商品名、ヘキザメチレンジイソシアネートの3畳体) 17部を添加してディスパーで鏡拌し、固形分32重置%の有機溶削型の塗料組成物No.1を得た。

【0057】夷鎚例2、3

顔料ペースト(B)に対し、実施例1と同様の操作にて 実施例2の塗料組成物No.2、また水性エマルション 40 と顔料ペースト(D)に脱イオン水を加えて、実施例3 の塗料組成物No.3を得た。

【0058】比較例1

顔料ベースト(C)を用いて、その他は実施例1と同様の操作にて、比較例1の塗料組成物No. 4を得た。

【0059】比較例2

顔料ベースト(E)を用いて、その他は実施例3と同様の操作にて、比較例2の塗料組成物No. 5を得た。 【9060】実施例1~3.及び比較例1~2における 塗料組成物No. 1~No. 5の配合内容を表2に示

http://www4.ipdl.jpo.go.jp/tjcontenttrns.ipdl?N0000=21&N0400=image/gif&N0401=/...

3/29/2004

(7)

特闘2002-285092

[0061]

* *【表2】

表2 途科組成物の配合

	完施例1	実施例2	比较例1	実施(373)	比較初2	
查料租成物	No. 1	Nu. 2	No. 4	No. 3	No. 5	
顔科ペースト	(A)	(B)	O	(D)	(Đ	
配合量(能)	3会以	345	3#6	3≇6	388	
翻譯	スミジュー	スミジュール N3300 17部				
エマルション	-			水性エマルンsン 1781		

【()()62】塗装試験の作成

製、商品名、リン酸亜鉛処理剤)で化成処理した冷延ダ ル鋼板 (0.8×150×70mm) に、実施例及び比 較例で得られた塗料組成物No.1~No.5をスプレ 一塗装にて、乾燥膜厚が20μmになるように塗装し ※

11

※た。焼き付け乾燥は、被塗物の表面温度で80℃−30 パルボンド#3020 (日本パーカライジング株式会社 10 分間電気熱風乾燥炉を用いて行った。表3にその金膜性 能試験結果を示す。

[0063]

【表3】

	有機管別型設料			水性酸料	
	实施到1	光矩弧	比較例1	实施派	比較例2
產制組成物	No. 1	No. 2	No. 4	No. 3	No. 5
耐ソハトスプレー性(注1)	0	0	×	0	х
耐塩水浸潤性 (注2)	0	0	×	\circ	×
前体2次倍管性 (注3)	0	0	×	0	х

【0064】(注1) 耐ソルトスプレー性: 焼き付け 乾燥 温度-時間 80℃-30分間で得られた各塗装 板に、素地に達するように金膜にカッターナイフでクロ スカット傷を入れ、これをJISZ-2371に準じて480時 間耐塩水噴霧試験を行い、カット部からの傷、ブグレ幅 及び一般部の塗面状態(プリスター)によって以下の基 準で評価した

〇:鏞、フクレの最大幅がカット部より2mm未満(片 側) でブリスターの発生なし

△:錦、フクレの最大幅がカット部より2mm以上、3 30 mm未満(片側)でかつ塗面の一部にプリスターの発生 がみられる

×:鎬、フクレの最大幅がカット部より3mm以上でか つ塗面全体にプリスターの発生がみられる。

【0065】(注2) 耐塩水浸漬性:焼き付け乾燥 温度・時間 80℃−30分間で得られた各塗装板に、 素地に達するように塗膜にカッターナイフでクロスカッ 上傷を入れ、これを50℃。240時間耐塩水浸渍試験★ ★を行い、カット部からの傷。フクレ幅及び一般部の**金面** 状態(ブリスター)によって以下の基準で評価した

〇:鎬、フクレの最大幅がカット部より片側1. 5 mm 以上、片側2.5mm未満

Δ:篩、フクレの最大幅がカット部より片側2. 5 mm 以上、3、5mm未満

×:鎬、フクレの最大幅がカット部より片側3.5mm 以上。

【0066】(注3)耐水2次密着性:焼き付け温度8 0℃-30分間で得られた各塗装板を、40℃の温水に 168時間浸漬し、2mm角のゴバン目カットを入れた 後、セロテーブ (登録商標) 剥離を行い塗膜の残存を評 価する

残存留数/100

 \circ : 100/100 Δ : 90~99/100 ×: 89以下/100

フロントページの続き

Fターム(参考) 43038 BA021 CA041 CO341 CD021 CD091 CF091 CC141 DA111 DB001 DD001 DD121 DG031 JB02 KA03 KA05 KA06 KA08 MAD6 MAD8 MA10 NA27 PA19 PC02